

1. Welche Aussagen sind richtig? Kreuze sie an. Stelle die falschen Aussagen richtig.

W1

Salze entstehen beim Lösen von Metallen oder Nichtmetalloxiden in Säuren.

Ein Salz besteht aus positiven Metall-Ionen und negativen Säurerest-Ionen.

Die Ionen der Salze ziehen einander an und bilden regelmäßige Atomgitter.

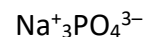
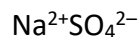
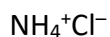
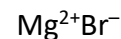
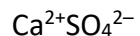
Auch bei einer Neutralisationsreaktion entstehen Salze.

Bei der Reaktion von Ammoniak und Salzsäure entsteht Salmiakchlorid.

Die Salze der Schwefelsäure heißen Sulfate.

2. Welche Formeln sind falsch? Streiche die falschen Formeln durch.

W1



3. Der folgende Satz ist (bis auf das erste Wort) ganz durcheinandergeraten. Setze die

W1

Buchstabengruppen in der richtigen Reihenfolge zusammen.

Bei – NDE – ERN – NGU – RAL – MIT – SCH – EIN – LÖS – TSI – EIN – ISA – EUT – UND – INS –
 TIO – ALZ – ASI – ÖSU – URE – SBI – AGI – NSR – LDE – UNG – EAK – WAS – TIO – NRE – ERT –
 EIN – ESA – ERB – ENL – CHE – SER